51N 09/857, 465 6rup 1626

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平9-143173

(43)公開日 平成9年(1997)6月3日

(51) Int.Cl.⁸

識別記号

庁内整理番号

FΙ

技術表示箇所

C 0 7 D 263/22 // C 0 7 M 7:00 C 0 7 D 263/22

審査請求 未請求 請求項の数1 OL (全 7 頁)

(21)出願番号

特願平7-301528

(71)出願人 000234605

白鳥製薬株式会社

(22)出願日

平成7年(1995)11月20日

千葉県習志野市津田沼6丁目11番24号

(72)発明者 磯部 敏男

千葉県千葉市花見川区検見川町1-107-

23 河内屋荘

(72)発明者 福田 恵子

千葉県柏市逆井476-34

(74)代理人 弁理士 有賀 三幸 (外3名)

(54) 【発明の名称】 光学活性な5, 5ージフェニルー2ーオキサゾリジノン誘導体

(57)【要約】

【解決手段】 次の一般式(1)

CRIL

(式中、R¹ はアルキル基、アリール基又はアラルキル基を示し、*は不斉炭素の位置を示す。で表わされる光学活性なう。ラージフェニルー2ーオキサゾリジノン誘導体。

【効果】 本発明化合物を不斉補助剤として用いれば、 光学活性化合物を選択的かつ高収率で製造することがで きる。 なく、所望の光学活性化合物を選択的に収率よく製造することができる不済補助剤を提供することにある。

[0012]

【課題を解さするための手段】斯かる実情に錯み本発明者らは、鋭意研究を行った結果、下記一般式(1)で表わされる新規化合物を不弄補助剤として用いれば、高ジアステレオ選択的に反応が進行し、しかもこのものは、オキサブリジノン骨格が求核試薬に対して安定であるため、収率の低下がないこと、更には再使用が可能であることを見出し本発明を完成した

【0013】すなわち本発明は、次の一般式(1) 【0014】

【化3】

【〇〇15】 〔式中、R-はアルキル基。アリール基又はアラルキル基を示り、*は不斉炭素の位置を示す〕で表わされる光学活性なう。ラージフェニルー2ーオキサ

$$E_{2}N \xrightarrow{\tilde{X}^{1}} CO_{2}R^{5} \longrightarrow MgX \xrightarrow{H_{2}N} OE$$

$$C \qquad (3)$$

$$K^{6}-C-R^{7}$$

【0019】「式中、R:及び*は前記と同じものを示し、R:は水素原子又は低級アルキル基を示し、R:及びR」は同一又は異なって、ハロゲン原子、トリハロゲノストキシ基、スクシニミジルオキシ基、低級アルコキシ基又はイミダゾリル基を示し、Nはハロゲン原子を示す。

【0020】上記反応式において、出発原料であるアミノ酸(6)としては、Lーアラニン、Dーアラニン、Lーイソロイシン、Dーイソロイシン、Lーロイシン、Dーロイシン、Dーフェニルアラニン、Lーバリン、Dーバリン、Lーセーロイシン、Dーレーロイシン、Dーフェニルグリシン等が挙げられる。

【0021】また、グリニャール試薬(7)の具体例としては、フェニルマグネシウムクロリド、フェニルマグネシウムブロミド、フェニルマグネシウムアイオダイドが挙げられる

【0022】アミノ酸(6)とグリニャール試薬(7) との反応は、アミノ酸(6)又はグリニャール試薬 (7)の何れか一方をテトラヒドロフラン、ジエチルエ ゾリジノン誘導体を提供するものである 【 0 0 1 6 】

【発明の実施の形態】本発明のう。ラージフェニルー2ーオキサブリジノン誘導体は前龍一般式(1)で表わされるものであり、式中の配。のアルキル基としては炭素数1~4の低級アルキル基が好ましく、具体的には、メチル基、エチル基、ローブロビル基、 iープロビル基、 iープロビル基、 i ブチル基、i ブチル基、 iープチル基が例示される。また配うのうちアリール基としては、フェニル基、ナフチル基、トリル基等が挙げられ、アラルキル基としては、ベンジル基、フェニルエチル基、ナフチルメチル基等が挙げられる。

【0017】本発明化合物(1)は、例えば次の反応式に従って1. - スはDーアミノ酸あるいはそのエステルとフェニルマグネシウムハロゲニドとの反応により容易に得られる光学活性なアミノアルコール(8)にトリホスゲン、トリクロロメチルクロロホルメート、ホスゲン、N、N ジスクシニミジルカーボネート、ジメチルカーボネート、カルボニルジイミダゾール等を反応せしめることによって製造することができる

[0018]

【化4】

ーテル等の適当な溶媒に溶かしておき、室温あるいは冷 却下に他方をゆっくりと添加して行えばよい。

【0023】このようにして得られたアミノアルコール(8)から本発明化合物(1)を製造する閉環反応は、ジクロロメタン、1、2ージクロロエタン、トルエン、アセトニトリル等の溶媒中、塩基存在下あるいは非存在下にカルボニル化試薬(9)を加え室温又は加熱することによって行われる。使用される塩基としては、トリメチルアミン、トリエチルアミン、トリーローブチルアミン、ジメチルアニリン、ピリジン、ナトリウムメトキシド等の有機塩基:炭酸カリウム、水酸化カリウム等の無機塩基が挙げられる。また、反応にはアミノアルコール(8)1モルに対しカルボニル化試薬(9)1~3モル、塩基2~6モルを使用して行われるが、特にアミノアルコール(8)1モルに対しカルボニル化試薬(9)1~1、5モル、塩基2~3モル程度使用するのが好ましい。

【 0 0 2 4 】本発明化合物(1)は、種々の不斉合成反 応に不斉補助剤として用いることができる。例えば、光 学活性なカルボン酸の製造は次の反応式に従って実施す

フェニルー1ーフロハノール1.67g(7.3mmo 1)、トリエチルマミン1. 63g(16. 2mmol)及 びN、N1ージスクシニミジルカーボネート2、07g (8.1mmol)を加え、臺温で1.5時間機排し、更に 15. 5時間加熱還流を続けた。 族冷後、反応液に希塩 酸水溶液を加え塩化メチレンで抽出した。抽出液は、水 及び飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で順次洗浄後、無水 硫酸マグネシウムで乾燥し、減圧下溶媒を留去して白色 結晶である候渣を1. ラ4g得た。この残渣をシリカゲ ルクロマトグラフィー (溶媒 クロロホルム メタノー ル)で精製し、標記化合物を1.62g(収率87%) 得た。

【0032】mp 268.4~268.7 C

 $\{\alpha\}_{1}^{-24.5} = -298.90 \text{ (c=0.10.CHCL}_{1})$ UV $\lambda_{sec}^{M=0}$ nm: 206.4(ε 17800) IR $\nu_{\text{ass}}^{\text{Higgs}} \text{ cm}^{-1}$: 3250, 1740, 1720 H-NMR(DMSO-dg) お: 0.85(3H,d,J=6.2Hz), 1.67(1g(9.3mmo1))トリエチルアミン2、1g(20. J=6.2Hz).7.22~7.60(10H.m). 7.94(1H.s) **【0033】実施剛2 (1S)-4-イソフロビル-**5. ラージフェニルー2ーオキサゾリジノンの製造: 1. 2-ジクロロエタンラOml中に(2S)-2-アミ ノー1、1ージフェニルー3ーメチルー1ープタノール 2. 0g(7.8mmol).トリエチルアミン1.7g (16.8mmol)及びN、N - ジスクシニミジルカー ボネート2.2g(8.6mmol)を加え、室温で40分 間概拝した後、更に15時間加熱還流を続けた。以下、 実施例1と同様の操作を行い標記化合物を1. 耳g(収 率64%) 得た。

[0034]mp 253.2~253.9°C $[\alpha]_{z}^{(4)} = -253.10 \text{ (c=0.10,CHCL)}$ $\text{UV} = \lambda_{\text{laster}}^{\text{laster}} = \text{nm}: [206.4(\epsilon 20800)]$ IR ν_{ωα}≔ cm⁻: 3290, 1735

 $H-NMR(CDCL_2) \delta: 0.66(3H,d,J=6.6Hz), 0.86(3H,d,28.38, 139.78.143.44, 156.86)$ 6Hz), 1,50(1H, m), 4,33(1H, d, J=3,7Hz), 5,33(1H, 【0040】実施例6 (4S) - 4・セーブチルー 7.24~7.55(10H.m)

【0035】実施例3 (48) - 4-イソフロヒルー 5. ラージフェニルー2 - オキサゾリジノンの製造:塩 化メチレン 5ml 中にトリホスゲン 0. 14g (O. 5mm o1)を溶解し、この中に(2S)-2-アミノー1、1 ージフェニル 3ーメチル 1・ブタノール0.30g (1.2mmol)及びトリエチルアミンO、36g(3. 5mmol)の塩化メチレン 5ml溶液をゆっくりと滴下し、 終丁後24時間室温で撹拌を続けた。以下、実施例1と 同様の操作を行い標記化合物を0.23g(収率7.7 ⁹。) 得た。

【0036】実施例4 (4R) - 4 - イソプロピルー 5. ラージフェニルー2ーオキサゾリジノンの製造:ア セトニトリル100ml中に(2R)-2-アミノー1. 1-ジフェニルー3-メチルー1-ブタノール2.0g (7. Smmol)、トリエチルアミン1. 7g(16. S mmol) 及びN、N ージスクシニミジルカーボネード 2. 2g(8.6mmol)を加え室温で1時間攪拌した 後、更に15時間加熱還流を続けた。以下、実施例1と 同様の操作を行い標記化合物を1.6g(収率7.3%) 得た。

 $\{0.037\}$ mp $252.9\sim253.5$ C $[\alpha]_{\beta}^{(1)} = -270.78 \text{ (c=1.00, CHCL)}$ UV λ..." nm: 205.2(ε18300) IR > 2 cm 1: 3290, 1765, 1740 $AH = NMR (CDCI) \delta : 0.66 (3H, d, J=6.6Hz), 0.86 (3H, d, J=6.6Hz)$ 6Hz), 1.50(1H, m), 4.33(1H, d, J=3.7Hz), 5.98(1H, m), $7.24 \sim 7.55 (10 H.m)$ 【0038】実施例5 (18) ー4ーイソブチルー

 ラージフェニルー2ーオキサゾリジノンの製造:ア セトニトリル100ml中に(2S)-2-アミノ-1. 1ージフェニルー 1ーメチルー1ーペンタノール 2.5 5mmol)及びN、N´ージスクシニミジルカルボネート 2. 6g(10. 2mmol)を加え室温で1時間攪拌した

後、更に15、5時間加熱還流を続けた。以下、実施例 1と同様の操作を行い標記化合物を2.4g(収率88 ⁹。) 得た

【0039】mp 211.3~214.5C $[\alpha]_{c}^{a} = -282.051 \text{ (c=1.00, CHCL)}$ UV $\lambda \lesssim^{-1}$ nm: 206.0(ε 18300) IR シュ^{2年}cmで: 3260、1750、1720

 $H = NMR (DMS0 - d_2) \ \partial : 0.76 (3H, d, J = 6.6Hz), \ 0.86 (3H, d, J =$ 6.6Hz), $9.85 \sim 9.93(2H, m)$, $1.61 \sim 1.66(1H, m)$, 4.49(1.49)H, dd, J=1, 4 and 9, 1Hz), $7.22 \sim 7.56 (10H, m)$, 8.19 (1H)

PC-NMR(DMSO-d):20.78, 23.75, 23.86, 41.76, 57.5 8, 87,63,125,64, 125,86, 127,11, 127,91, 128,00,

5、ラージフェニルー2ーオキサゾリジノンの製造:塩 化メチレンラOm1中に(2S-2-アミノー3、3-ジ メチル・1、1・ジフェニル・1・ブタノール1、0g (3.7mmol)及びトリエチルアミン2.3g(22. 3mmol) を溶解し、この中にトリホスゲン1、1g (3. 7mmol)の塩化メチレン18ml溶液をゆっくりと 滴下し、終了後18時間室温で攪拌を続けた。以下、実 施例1と同様の操作を行い標記化合物を0.6g(収率 52%) 得た。

【0041】mp 283.1~283.2℃ $[\alpha]_{6}^{\frac{11}{2}\frac{1}{2}} = -157.50 \cdot (c=0.10.0HCL_{\odot})$ UV $\lambda_{xx}^{-4/8}$ nm: 205.6(ϵ 18000) IR $\nu_{\text{sec}}^{\text{MBr}}$ cm⁻¹: 3275. 1735

 $-H-NMR(CDC1) \delta:0.79(9H.s), 4.23(1H.s), 7.24-7.61$ (11H,m)

【0042】実施例7 (4S)-4-ベンジルーラ、

ーメチルー3ーフェニルフロビオニル)ー5、5ージブ ェニル 2 - オキサゾリジノンの加水分解 テトラヒドロフラン39mlと水13mlの混液に(4R) ー 1ーベンジルー3ー(2ーメチルー3ーフェニルプロ ピオニル)・5、5ージフェニル・2・オキサゾリジノ ンラO Ong (1. 1mmol) を加えりでに冷却した。この 中に水酸化リチウム・一水和物9 Ing (2. 2mmol)及 び30%過酸化水素水0.5mlを加え0℃で1時間、更 に室温でう時間撹拌を続けた。反応液に1. 5M亜硫酸 ナトリウム水溶液1. Oml 及び飽和炭酸水素ナトリウム 水溶液を加え減圧下テトラヒドロフランを留去し、残水 溶液を塩化メチレンで抽出した。塩化メチレン層は水洗 後無水硫酸マグネシウムで乾燥し、減圧下溶媒を留去し て(4R)-1-ベンジルーラ、ラージフェニルー2-オキサゾリジノンを329mg 回収した。水層は塩酸酸性 とした後、酢酸エチルで抽出し、抽出液は水洗後、無水 節酸マグネシウムで乾燥した。次いで、減圧下溶媒を留 去して得た残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(溶媒

クロロホルム メタノール)(こて荷製し、2ーメチル ・3 フェニルプロピオン酸を155mg(収率86%) 得た

【0054】参考例 (4S) -4-ベンジル-3-(2-メチル・3-フェニルプロピオニル) -2-オキサブリジノンの製造: 窒素気流下、無水テトラヒドロフラン20ml中に(4S) -4-ベンジル-3-(3-フェニルプロピオニル) -2-オキサブリジノン3.10g(10.0mmol)を加え0℃に冷却した。この中に、冷却下リチウムジイソプロヒルアミド2.0州溶液5.5ml(11.0mmol)を適下し、終了後0℃で1時間提择した。次いで、ヨウ化メチル1.56g(11.0mmol)を適下し、終了後0℃で1時間提择を続けた。反応液に水を加え酢酸エチルで抽出し、食塩水で洗浄後減圧下溶媒を留去して3.06gの残渣を得た。この残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(溶媒 n-ヘキサン 酢酸エチル)(こて精製し標記化合物を0.81g(収率25%)得た。